

PCT/JP2004/005114  
09. 4. 2004

日本国特許庁  
JAPAN PATENT OFFICE

REC'D 29 APR 2004
WIPO
PCT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日  
Date of Application: 2003年 4月10日

出願番号  
Application Number: 特願2003-106807

[ST. 10/C]: [JP2003-106807]

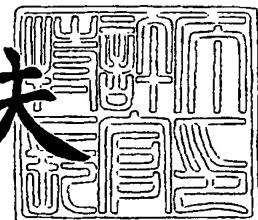
出願人  
Applicant(s): 旭化成ケミカルズ株式会社

PRIORITY DOCUMENT  
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN  
COMPLIANCE WITH  
RULE 17.1(a) OR (b)

2004年 4月 1日

特許庁長官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

今井康夫



【書類名】 特許願  
【整理番号】 X1030553  
【提出日】 平成15年 4月10日  
【あて先】 特許庁長官 殿  
【国際特許分類】 C08L 53/02  
【発明者】  
【住所又は居所】 神奈川県川崎市川崎区夜光1丁目3番1号 旭化成株式会社内  
【氏名】 篠川 雅弘  
【発明者】  
【住所又は居所】 神奈川県川崎市川崎区夜光1丁目3番1号 旭化成株式会社内  
【氏名】 白木 利典  
【特許出願人】  
【識別番号】 000000033  
【氏名又は名称】 旭化成株式会社  
【代表者】 蝶田 史郎  
【手数料の表示】  
【予納台帳番号】 011187  
【納付金額】 21,000円  
【提出物件の目録】  
【物件名】 明細書 1  
【物件名】 要約書 1  
【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 水添共役ジエン系共重合体を含有する発泡体

【特許請求の範囲】

【請求項1】 少なくとも一種の共役ジエン化合物とビニル芳香族化合物との共重合体を水素添加した水添共役ジエン系共重合体(A) 5~85重量部およびポリオレフィン系樹脂(B) 95~15重量部、からなる水添共重合体組成物を有する発泡体。

【請求項2】 水添共役ジエン系共重合体(A)が、共役ジエンとビニル芳香族化合物とのランダム共重合体又はランダム共重合体ブロックを少なくとも一つ有する共重合体を水素添加した水添共重合体である請求項1に記載の発泡体。

【請求項3】 水添共役ジエン系共重合体(A)が、共重合体中のビニル芳香族化合物含有量が50重量%を超え90重量%未満である水添共重合体である請求項2に記載の発泡体。

【請求項4】 水添共役ジエン系共重合体(A)が、共重合体中のビニル芳香族化合物重合体ブロックHの含有量が40重量%以下である水添共重合体である請求項3に記載の発泡体

【請求項5】 水添共役ジエン系共重合体(A)が、示差走査熱量測定(DSC)チャートにおいて、-50~100℃の範囲に結晶化ピークが実質的に存在しない水添共重合体である請求項4に記載の発泡体。

【請求項6】 水添共役ジエン系共重合体(A)が、下記一般式(1)~(10)から選ばれる少なくとも一つの構造を有する重合体を水素添加した水添共重合体である請求項4に記載の発泡体。

- (1) S
- (2) S-H
- (3) S-H-S
- (4) (S-H)<sub>m</sub>-X
- (5) (S-H)<sub>n</sub>-X-(H)<sub>p</sub>
- (6) H-S-H
- (7) S-E

- (8) H-S-E
- (9) E-S-H-S
- (10) (E-S-H)<sub>m</sub>-X

(ここで、Sは共役ジエンとビニル芳香族化合物とのランダム共重合体ブロックであり、Hはビニル芳香族化合物重合体ブロック、Eは共役ジエン重合体ブロックである。mは2以上の整数であり、n及びpは1以上の整数である。Xはカッティング剤残基を示す。)

**【請求項7】** 水添共役ジエン系共重合体(A)が、メルトフロー比で8以上の水添共重合体である請求項1～6のいずれかに記載の発泡体。

**【請求項8】** 水添共役ジエン系共重合体(A)が、官能基を有する原子団が結合している変性水添共役ジエン系共重合体である請求項1～7のいずれかに記載の発泡体。

**【請求項9】** 水添共役ジエン系共重合体(A)が、水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基、アルコキシシラン基から選ばれる官能基を少なくとも1個有する原子団を少なくとも1個有している変性水添共役ジエン系重合体である請求項8に記載の発泡体。

**【請求項10】** 水添共役ジエン系重合体(A)が、官能基を有する原子団が結合している変性水添共役ジエン系重合体に水酸基、カルボキシル基、酸無水物基、イソシアネート基、エポキシ基、アルコキシシラン基から選ばれる官能基を含有する2次変性剤である成分(C)を反応させてなる二次変性水添共重合体である請求項9に記載の発泡体。

**【請求項11】** ポリオレフィン系樹脂(B)が、ポリエチレン、エチレン-酢酸ビニル系共重合体、エチレン-アクリル酸エステル系共重合体、エチレン-メタクリル酸エステル系共重合体から選ばれる少なくとも1種のエチレン系樹脂である請求項1～10のいずれかに記載の発泡体。

**【請求項12】** ポリエチレン系樹脂(B)が、エチレン-酢酸ビニル系共重合体である請求項11に記載の発泡体。

**【請求項13】** 請求項1～12のいずれかに記載の発泡体からなる履物用材料。

**【発明の詳細な説明】****【0001】****【発明の属する技術分野】**

本発明は、耐圧縮永久歪性、耐傷付き性、低反撥弾性（衝撃吸収性）等に優れた発泡体に関する。また本発明は、かかる特性を有する発泡体から構成される履物用材料に関する。

**【0002】****【従来の技術】**

共役ジエン系重合体は重合体中に不飽和二重結合を有するため、熱安定性、耐候性、耐オゾン性が劣る。そのため、その不飽和二重結合を水素添加してそれらを改善する方法が古くから知られている。（例えば、特許文献1～6参照）

そして、これらの水添重合体は、ポリオレフィン等の熱可塑性樹脂や他のゴム状重合体とブレンドすることにより、その特性が活かされ、熱可塑性樹脂の改質剤、自動車部品等の分野で広く使用されている。ジエン部のビニル結合構造を40%以上含有する共役ジエン重合体の水素添加物を $\alpha$ オレフィン重合体と組み合わせた組成物が開示されている。（例えば、特許文献7参照）また、ビニル結合構造を10%以上含有する共役ジエン重合体の水素添加物と熱可塑性樹脂との組成物が開示されている。（例えば、特許文献8参照）

**【0003】**

また、重合体鎖中にビニル結合含量の多いブロックとビニル結合含量の少ないブロックを有する共役ジエン重合体を水素添加する試みがなされている。例えば、1,2-ミクロ構造を高々15重量%で含有する第一のブロック及び1,2-ミクロ構造を少なくとも30%含有する第二のブロックを有するジブロック共重合体の水素化物を $\alpha$ オレフィン重合体と組み合わせた組成物が開示されている。（例えば、特許文献9参照）また、1,2-ビニル結合含量が20%以下であるポリブタジエンブロックセグメントとブタジエン部分の1,2-ビニル結合含量が25～95%であるブロックセグメントからなるブロック共重合体を水素添加した水添ジエン系重合体を熱可塑性樹脂および/またはゴム状重合体と組み合わせた熱可塑性エラストマー組成物が開示されている。（例えば、特許文献10参

照) 更に、共役ジエン重合体のビニル結合含量の最大値と最小値との差が15重量%である共役ジエン重合体ブロックを有するブロック共重合体を水添した水添ブロック共重合体とポリオレフィンとの組成物が開示されている。(例えば、特許文献11参照)

#### 【0004】

また、ビニル芳香族炭化水素含有量が3～50重量%のランダム共重合体であって、分子量分布 ( $M_w/M_n$ ) が10以下であり、かつ共重合体中のジエン部のビニル結合量が10～90%である共重合体を水素添加した水添ジエン系共重合体とポリプロピレン樹脂との組成物が開示されている。(例えば、特許文献12参照) また、ビニル芳香族炭化水素含有量が5～60重量%のランダム共重合体であって、かつ共重合体中のジエン部のビニル結合量が60%以上である共重合体を水素添加した水添ジエン系共重合体とポリプロピレン樹脂との組成物が開示されている。(例えば、特許文献13参照)

#### 【0005】

さらに、塩化ビニル樹脂類に似た重合体として、スチレン主体のブロックとブタジエン/スチレンを主体とするブロックを含有する共重合体からなる水添ブロック共重合体をベースとする成形材料が開示されている。(例えば、特許文献14参照)

かかる水添重合体を履物底材に使用することも開示されているが、耐圧縮永久歪性の点では不十分であり、(例えば、特許文献15参照) 更なる性能向上の要求には応えられなかった。

#### 【0006】

##### 【特許文献1】

特公昭48-30151号公報

##### 【特許文献2】

特開昭52-96695号公報

##### 【特許文献3】

特開昭56-30401号公報

##### 【特許文献4】

特公昭 59-37294号公報

【特許文献5】

特開昭 56-30447号公報

【特許文献6】

特開平 2-36244号公報

【特許文献7】

特開昭 56-30447号公報

【特許文献8】

特開平 2-36244号公報

【特許文献9】

特開昭 56-30455号公報

【特許文献10】

特開平 3-128957号公報

【特許文献11】

特開平 8-109288号公報

【特許文献12】

特開平 2-158643号公報

【特許文献13】

特開平 6-287365号公報

【特許文献14】

WO 98/12240号公報

【特許文献15】

特開 2001-197902号公報

【0007】

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、耐圧縮永久歪性、耐傷付き性、低反撥弾性（衝撃吸収性）に優れた発泡体を提供することにある。また本発明の目的は、履物用材料、とりわけ履物底材として好適な材料を提供することを目的としている。

【0008】

### 【課題を解決するための手段】

上記課題を解決するため鋭意検討を重ねた結果、ビニル芳香族化合物を含有する水添共役ジエン系共重合体とポリオレフィン系樹脂からなる組成物を有する発泡体、とりわけ特定のビニル芳香族化合物含有量とビニル芳香族化合物重合体ブロック含有量を有する水添共共役ジエン系重合体とポリオレフィン系樹脂から構成される組成物を有する発泡体が上記課題を効果的に解決することを見いだし、本発明を完成するに至った。

即ち本発明は、

少なくとも一種の共役ジエン化合物とビニル芳香族化合物との共重合体を水素添加した水添共役ジエン系共重合体である成分 (A) 5～85重量部、ポリオレフィン系樹脂である成分 (B) 95～15重量部、からなる水添共重合体組成物を有する発泡体を提供するものである。また本発明は、履物用材料、とりわけ履物底材として好適な材料を提供するものである。

### 【0009】

#### 【発明の実施の形態】

以下本発明を詳細に説明する。

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体は、少なくとも一種の共役ジエン化合物とビニル芳香族化合物との共重合体を水素添加した共重合体である。そして、その中でも耐傷付き性の点で、共役ジエンとビニル芳香族化合物とのランダム共重合体又はランダム共重合体ブロックを少なくとも一つ有する共重合体を水素添加した水添共重合体が好ましい。

### 【0010】

水添共役ジエン系共重合体中のビニル芳香族化合物の含有量は耐傷付き性、柔軟性の点で50重量%を超え、90重量%未満であることが好ましい。より好ましくは60重量%を超え、88重量%以下、さらに好ましくは62重量%～86重量%である。

水添共役ジエン系共重合体中のビニル芳香族化合物重合体ブロックの含有量は、柔軟性、耐傷付き性、耐圧縮永久歪性の点で、40重量%以下が好ましい。より好ましくは1～40重量%、更に好ましくは5～35重量%、とりわけ好まし

くは10～30重量%である。特に好ましくは13～20重量%であることが推奨される。

### 【0011】

水添共役ジエン系共重合体におけるビニル芳香族化合物重合体ブロックの含有量は、四酸化オスミウムを触媒として水素添加前の共重合体をターシャリーブチルハイドロパーオキサイドにより酸化分解する方法 (I. M. KOLTHOFF, et al., J. Polym. Sci. 1, 429 (1946) に記載の方法、以下、四酸化オスミウム酸法とも呼ぶ) により得たビニル芳香族化合物重合体ブロック成分の重量 (但し平均重合度が約30以下のビニル芳香族化合物重合体成分は除かれている) を用いて、次の式から求めることができる。

ビニル芳香族化合物重合体ブロックの含有量 (重量%)

$$= (\text{水素添加前の共重合体中のビニル芳香族化合物重合体ブロックの重量} / \text{水素添加前の共重合体の重量}) \times 100$$

尚、本発明で使用する水添共役ジエン系重合体におけるビニル芳香族化合物重合体ブロックの含有量は、水添後の重合体においても核磁気共鳴装置 (NMR) を用いて (Y. Tanaka, et al., RUBBER CHEMISTRY and TECHNOLOGY 54, 685 (1981) に記載の方法) 直接測定することができる。

### 【0012】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体の重量平均分子量は、発泡体における引張強度等の機械的強度や耐傷付き性、耐圧縮永久歪性の点から6万以上であり、成形加工性の観点から100万以下である。水添共役ジエン系共重合体の好ましい重量平均分子量は10万を越え、80万以下、更に好ましくは13万～50万である。本発明において、分子量分布は、1.05～6であるが、成形加工性の点で1.2～6、好ましくは1.4～5、更に好ましくは1.6～4.5であることが推奨される。

### 【0013】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体は、発泡体における耐傷付き性や耐圧縮永久歪性の点から、共役ジエン単量体単位の二重結合の水添率が70%以

上、好ましくは80%以上、更に好ましくは85%以上、特に好ましくは90%以上の水添重合体であることが好ましい。

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体は、該水添共重合体に関して得られた粘弾性測定チャートにおいて、 $\tan \delta$ （損失正接）のピークが-10～80℃、好ましくは0～70℃、更に好ましくは5～50℃に少なくとも1つ存在する共重合体が好ましい。-10～80℃の温度範囲に存在する $\tan \delta$ のピークは、水添共役ジエン系共重合体の重合体鎖中における共役ジエンとビニル芳香族化合物とのランダム共重合体の水添共重合体部分に起因するピークである。この水添共重合体部分に起因するピークの存在が-10℃～80℃の範囲に少なくとも1つ存在することは、水添共役ジエン系共重合体の耐傷付き性と柔軟性とのバランスの点で重要である。

#### 【0014】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体は、示差走査熱量測定法（DSC法）において、-50～100℃の温度範囲において結晶化ピークが実質的に存在しない水素添加物が好ましい。ここで、-50～100℃の温度範囲において結晶化ピークが実質的に存在しないとは、この温度範囲において結晶化に起因するピークが現れない、もしくは結晶化に起因するピークが認められる場合においてもその結晶化による結晶化ピーク熱量が3J/g未満、好ましくは2J/g未満、更に好ましくは1J/g未満であり、特に好ましくは結晶化ピーク熱量が無いものである。

#### 【0015】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体において、水素添加前の共重合体において共役ジエン部分のミクロ構造（シス、トランス、ビニルの比率）は、後述する極性化合物等の使用により任意に変えることができ、特に制限はない。一般的にビニル結合含量は5～80%、好ましくは10～60%であることが推奨される。

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体において、共重合体の構造は特に制限はなく、いかなる構造のものでも使用できるが、特に推奨されるものは、下記一般式（1）～（10）から選ばれる少なくとも一つの構造を有する共重合体

の水素添加物である。

【0016】

- (1) S
- (2) S-H
- (3) S-H-S
- (4) (S-H)<sub>m</sub>-X
- (5) (S-H)<sub>n</sub>-X-(H)<sub>p</sub>
- (6) H-S-H
- (7) S-E
- (8) H-S-E
- (9) E-S-H-S
- (10) (E-S-H)<sub>m</sub>-X

(ここで、Sは共役ジエンとビニル芳香族化合物とのランダム共重合体ブロックであり、Hはビニル芳香族化合物重合体ブロック、Eは共役ジエン重合体ブロックである。mは2以上、好ましくは2～10の整数であり、n及びpは1以上、好ましくは1～10の整数である。Xはカップリング剤残基を示す。)

【0017】

一般式において、ランダム共重合体ブロックS中のビニル芳香族炭化水素は均一に分布していても、またはテーパー状に分布していてもよい。また該共重合体ブロックSには、ビニル芳香族炭化水素が均一に分布している部分及び／又はテーパー状に分布している部分がそれぞれ複数個共存していてもよい。また該共重合体ブロックSには、ビニル芳香族炭化水素含有量が異なるセグメントが複数個共存していてもよい。

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体のメルトフロー比は、耐圧縮永久歪性及び加工性の点で、8以上が好ましい。より好ましくは9～25、特に好ましくは10～20である。ここでメルトフロー比は、230℃、加重10Kgで測定したメルトフローレートと230℃、加重2.16Kgで測定したメルトフローレートとの比である。

【0018】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体において、共重合体中のビニル芳香族化合物の含有量は、紫外分光光度計を用いて知ることができる。また、ビニル芳香族化合物重合体ブロックの量は、前述したKOLTHOFFの方法等で知ることができる。水素添加前の共重合体中の共役ジエンに基づくビニル結合含量や水添共重合体の水添率は、核磁気共鳴装置（NMR）を用いて知ることができる。また、本発明において、水添共役ジエン系重合体の分子量は、ゲルパーミュエーションクロマトグラフィー（GPC）による測定を行い、市販の標準ポリスチレンの測定から求めた検量線（標準ポリスチレンのピーク分子量を使用して作成）を使用して求めた重量平均分子量である。水添共役ジエン系重合体の分子量分布は、同様にGPCによる測定から求めることができ、重量平均分子量と数平均分子量の比率である。

### 【0019】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体において共役ジエンは1対の共役二重結合を有するジオレフインであり、例えば1, 3-ブタジエン、2-メチル-1, 3-ブタジエン（イソブレン）、2, 3-ジメチル-1, 3-ブタジエン、1, 3-ペントジエン、2-メチル-1, 3-ペントジエン、1, 3-ヘキサジエンなどであるが、特に一般的なものとしては1, 3-ブタジエン、イソブレンが挙げられる。これらは一種のみならず二種以上を使用してもよい。また、ビニル芳香族化合物としては、例えばスチレン、 $\alpha$ -メチルスチレン、p-メチルスチレン、ジビニルベンゼン、1, 1-ジフェニルエチレン、N, N-ジメチル-p-アミノエチルスチレン、N, N-ジエチル-p-アミノエチルスチレン等があげられ、これらは一種のみならず二種以上を使用してもよい。

### 【0020】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体において、水素添加前の共役ジエン系共重合体は、例えば、炭化水素溶媒中で有機アルカリ金属化合物等の開始剤を用いてアニオンリビング重合により得られる。炭化水素溶媒としては、例えばn-ブタン、イソブタン、n-ペントン、n-ヘキサン、n-ヘプタン、n-オクタンの如き脂肪族炭化水素類、シクロヘキサン、シクロヘキサン、シクロヘプタン、メチルシクロヘプタンの如き脂環式炭化水素類、また、ベンゼン、トルエ

ン、キシレン、エチルベンゼンの如き芳香族炭化水素である。

### 【0021】

重合開始剤としては、一般的に共役ジエン及びビニル芳香族化合物に対しアニオン重合活性があることが知られている脂肪族炭化水素アルカリ金属化合物、芳香族炭化水素アルカリ金属化合物、有機アミノアルカリ金属化合物等を用いることができる。アルカリ金属としてはリチウム、ナトリウム、カリウム等が挙げられ、好適な有機アルカリ金属化合物としては、炭素数1から20の脂肪族及び芳香族炭化水素リチウム化合物であって、1分子中に1個のリチウムを含む化合物や1分子中に複数のリチウムを含むジリチウム化合物、トリリチウム化合物、テトラリチウム化合物が挙げられる。

### 【0022】

具体的にはn-プロピルリチウム、n-ブチルリチウム、sec-ブチルリチウム、tert-ブチルリチウム、ジイソプロペニルベンゼンとsec-ブチルリチウムの反応生成物、さらにジビニルベンゼンとsec-ブチルリチウムと少量の1,3-ブタジエンとの反応生成物等が挙げられる。更に、米国特許第5,708,092号明細書、英国特許第2,241,239号明細書、米国特許第5,527,753号明細書等に開示されている有機アルカリ金属化合物も使用することができる。

### 【0023】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体において有機アルカリ金属化合物を重合開始剤として共役ジエン化合物を重合する際に、重合体に組み込まれる共役ジエン化合物に起因するビニル結合(1,2または3,4結合)の含量を増やすために、ビニル量調整剤として第3級アミン化合物またはエーテル化合物を添加する。第3級アミン化合物としては一般式R<sup>1</sup>R<sup>2</sup>R<sup>3</sup>N(ただしR<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>は炭素数1から20の炭化水素基または第3級アミノ基を有する炭化水素基である)の化合物である。たとえば、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリブチルアミン、N,N-ジメチルアニリン、N-エチルピペリジン、N-メチルピロリジン、N,N,N',N'-テトラメチルエチレンジアミン、N,N,N',N'-テトラエチルエチレンジアミン、1,2-ジピペリジノエタン、トリメ

チルアミノエチルピペラジン、N, N, N', N", N" 一ペンタメチルエチレントリアミン、N, N' 一ジオクチル-p-フェニレンジアミン等である。

### 【0024】

またエーテル化合物としては、直鎖状エーテル化合物および環状エーテル化合物から選ばれ、直鎖状エーテル化合物としてはジメチルエーテル、ジエチルエーテル、ジフェニルエーテル、エチレングリコールジメチルエーテル、エチレングリコールジエチルエーテル、エチレングリコールジブチルエーテル等のエチレングリコールのジアルキルエーテル化合物類、ジエチレングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジエチルエーテル、ジエチレングリコールジブチルエーテル等のジエチレングリコールのジアルキルエーテル化合物類が挙げられる。また、環状エーテル化合物としてはテトラヒドロフラン、ジオキサン、2, 5-ジメチルオキソラン、2, 2, 5, 5-テトラメチルオキソラン、2, 2-ビス(2-オキソラニル)プロパン、フルフリルアルコールのアルキルエーテル等が挙げられる。

### 【0025】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体において、有機アルカリ金属化合物を重合開始剤として共役ジエン系重合体を得る方法は、バッチ重合であっても連続重合であっても、或いはそれらの組み合わせであってもよく、最終的に本発明の規定を満足するものであればよい。重合温度は、一般に0℃乃至180℃、好ましくは30℃乃至150℃である。重合に要する時間は条件によって異なるが、通常は48時間以内であり、特に好適には0.1乃至10時間である。又、重合系の雰囲気は窒素ガスなどの不活性ガス雰囲気にしておくことが好ましい。重合圧力は、上記重合温度範囲でモノマー及び溶媒を液相に維持するに充分な圧力の範囲で行えばよく、特に限定されるものではない。更に、重合系内は触媒及びリビングポリマーを不活性化させるような不純物、例えば水、酸素、炭酸ガスなどが混入しないように留意する必要がある。

### 【0026】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体において、前記重合終了時に2官能以上のカップリング剤を必要量添加してカップリング反応を行うこともできる

。2官能カップリング剤としては公知のものいずれでも良く、特に限定されない。例えば、ジメチルジクロロシラン、ジメチルジプロモシラン等のジハロゲン化合物、安息香酸メチル、安息香酸エチル、安息香酸フェニル、フタル酸エステル類等の酸エステル類等が挙げられる。また、3官能以上の多官能カップリング剤としては公知のものいずれでも良く、特に限定されない。例えば、3価以上のポリアルコール類、エポキシ化大豆油、ジグリシジルビスフェノールA等の多価エポキシ化合物、一般式 $R_{4-n}S_iX_n$ （ただし、Rは炭素数1から20の炭化水素基、Xはハロゲン、nは3から4の整数を示す）で示されるハロゲン化珪素化合物、例えばメチルシリルトリクロリド、t-ブチルシリルトリクロリド、四塩化珪素およびこれらの臭素化物等、一般式 $R_{4-n}S_nX_n$ （ただし、Rは炭素数1から20の炭化水素基、Xはハロゲン、nは3から4の整数を示す）で示されるハロゲン化錫化合物、例えばメチル錫トリクロリド、t-ブチル錫トリクロリド、四塩化錫等の多価ハロゲン化合物が挙げられる。炭酸ジメチルや炭酸ジエチル等も使用できる。

### 【0027】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体において、官能基を有する原子団が少なくとも1つ結合している変性水添共役ジエン系共重合体（以後、成分（A-1）とも呼ぶ）を使用することもできる。官能基を有する原子団としては、例えば水酸基、カルボキシル基、カルボニル基、チオカルボニル基、酸ハロゲン化合物基、酸無水物基、カルボン酸基、チオカルボン酸基、アルデヒド基、チオアルデヒド基、カルボン酸エステル基、アミド基、スルホン酸基、スルホン酸エステル基、リン酸基、リン酸エステル基、アミノ基、イミノ基、ニトリル基、ピリジル基、キノリン基、エポキシ基、チオエポキシ基、スルフィド基、イソシアネート基、イソチオシアネート基、ハロゲン化ケイ素基、アルコキシケイ素基、ハロゲン化スズ基、アルコキシスズ基、フェニルスズ基等から選ばれる官能基を少なくとも1種含有する原子団が挙げられる。水添共役ジエン系共重合体は、共役ジエン系共重合体の重合終了時にこれらの官能基含有原子団を形成もしくは含有する化合物を反応させることにより得られる変性水添共役ジエン系共重合体を水添することにより得られる。官能基含有原子団を形成もしくは含有する化合物とし

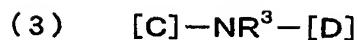
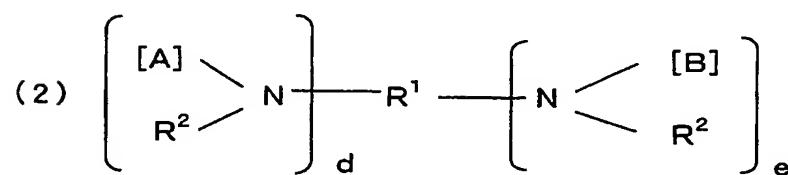
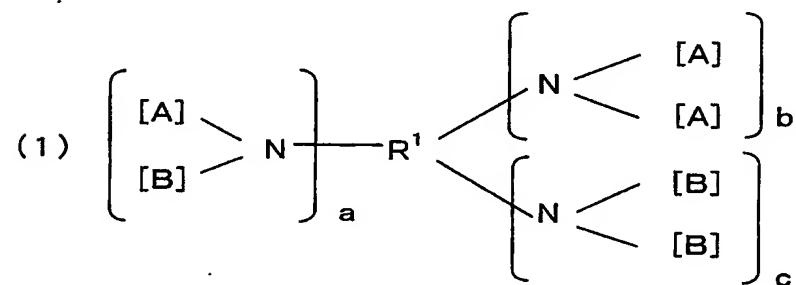
では、具体的には、特公平4-39495号公報に記載された変性剤を使用できる。

### 【0028】

本発明で使用する変性水添共役ジエン系共重合体において、水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基、アルコキシラン基から選ばれる官能基を少なくとも1個有する原子団が結合している変性水添共役ジエン系共重合体が好ましく、特に水添共役ジエン系重合体[P]に官能基を少なくとも1個有する原子団が少なくとも1個結合している後述の式(1)～式(5)のいずれかで表される構造を有するものが好ましい。

### 【0029】

#### 【化1】



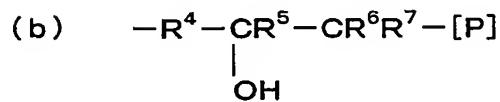
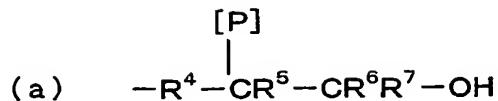
### 【0030】

上記の式において、

[A]は、下記式のいずれかで表される結合単位

### 【0031】

【化2】

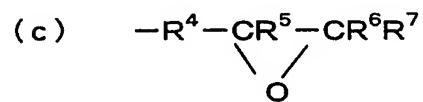


【0032】

[B] は、下記式で表される結合単位

【0033】

【化3】

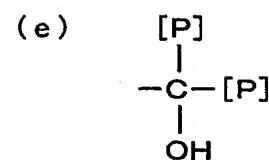
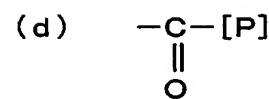


【0034】

[C] は、下記式のいずれかで表される結合単位

【0035】

【化4】



【0036】

[D] は、下記式で表される結合単位

【0037】

【化5】



## 【0038】

[E] は、下記式で表される結合単位

## 【0039】

## 【化6】

(g)  $-R^9-[P]$

## 【0040】

[F] は、下記式のいずれかで表される結合単位

## 【0041】

## 【化7】

(h)  $-NH-R^{10}-Si(OR^{11})_3$

(i)  $-CR^{12}-R^{13}-O-R^{14}-Si(OR^{11})_3$

|  
OH

(j)  $-CR^{12}-R^{15}-Si(OR^{11})_3$

|  
OH

## 【0042】

(上式で、Nは窒素原子、Siは珪素原子、Oは酸素原子、Cは炭素原子、Hは水素原子である。R<sup>1</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>9</sup>は炭素数1～24の炭化水素基、あるいは水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基、アルコキシラン基から選ばれる官能基を有する炭素数1～24の炭化水素基である。R<sup>4</sup>、R<sup>8</sup>、R<sup>10</sup>、R<sup>13</sup>～R<sup>15</sup>は炭素数1～48の炭化水素基、あるいは水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基、アルコキシラン基から選ばれる官能基を有する炭素数1～48の炭化水素基である。R<sup>2</sup>、R<sup>11</sup>は炭素数1～24の炭化水素基である。R<sup>5</sup>～R<sup>7</sup>、R<sup>12</sup>は、水素又は炭素数1～24の炭化水素基である。R<sup>1</sup>～R<sup>4</sup>、及びR<sup>8</sup>～R<sup>15</sup>の炭化水素基には、水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基、アルコキシラン基以外の結合様式で、酸素原子、窒素原子、珪素原子等の元素が結合していても良い。a、b、c、eは0又は1以上の整数である。但し、aとbは同時に0ではない。dは1以上の整数である。)

## 【0043】

本発明で使用する変性水添共役ジエン系共重合体は、有機リチウム化合物を重合触媒として上述のような方法で得た共役ジエン系重合体のリビング末端に、官能基を形成もしくは含有する変性剤を付加反応させることにより、共重合体に水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基、アルコキシラン基から選ばれる官能基を少なくとも1個有する原子団が少なくとも1個結合している変性共役ジエン系共重合体が得られ、これに水素を添加することにより変性水添共役ジエン系共重合体を得ることができる。変性水添共役ジエン系共重合体を得る他の方法として、共役ジエン系共重合体に有機リチウム化合物等の有機アルカリ金属化合物を反応（メタレーション反応）させ、有機アルカリ金属が付加した重合体に官能基含有の変性剤を付加反応させる方法が上げられる。後者の場合、共重合体の水添物を得た後にメタレーション反応させてから、変性剤を反応させて変性水添共役ジエン系共重合体を得ることもできる。

## 【0044】

本発明で使用する変性水添共役ジエン系共重合体においては、上記のいずれの変性方法においても、反応温度は、好ましくは0～150℃、より好ましくは20～120℃である。変性反応に要する時間は他の条件によって異なるが、好ましくは24時間以内であり、特に好適には0.1～10時間である。

変性剤の種類により、変性剤を反応させた段階で一般に水酸基やアミノ基等は有機金属塩となっていることもあるが、その場合には水やアルコール等活性水素を有する化合物で処理することにより、水酸基やアミノ基等にすることができる。

## 【0045】

本発明で使用する変性水添共役ジエン系共重合体において、水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基、アルコキシラン基から選ばれる官能基を少なくとも1個有する原子団が少なくとも1個結合している変性共役ジエン系共重合体を得るために使用される変性剤としては、下記のものが挙げられる。

例えば、テトラグリシジルメタキシレンジアミン、テトラグリシジル-1,3-ビスアミノメチルシクロヘキサン、テトラグリシジル-p-フェニレンジアミ

ン、テトラグリシジルジアミノジフェニルメタン、ジグリシジルアニリン、ジグリシジルオルソトルイジン、4, 4'-ジグリシジルージフェニルメチルアミン、4, 4'-ジグリシジルージベンジルメチルアミン、ジグリシジルアミノメチルシクロヘキサン等のポリエポキシ化合物である。

#### 【0046】

また、 $\gamma$ -グリシドキシエチルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシブチルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルトリエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルトリプロポキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルトリブトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピロピルトリフェノキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルメチルジメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルエチルジメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルエチルジエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルメチルジエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルメチルジプロポキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルメチルジフェノキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジエチルエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルフェノキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルジメチルエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルフェノキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルジメチルエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルジメチルエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメチルジメチルエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメチルメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメチルメチルエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメチルメチルメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメチルメチルメチルエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメチルメチルメチルメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルジメチルメチルメチルメチルエトキシシランである。

#### 【0047】

さらにまた、ビス( $\gamma$ -グリシドキシプロピル)ジプロポキシシラン、ビス( $\gamma$ -グリシドキシプロピル)ジブトキシシラン、ビス( $\gamma$ -グリシドキシプロピル)ジフェノキシシラン、ビス( $\gamma$ -グリシドキシプロピル)メチルメトキシシラン、ビス( $\gamma$ -グリシドキシプロピル)メチルエトキシシラン、ビス( $\gamma$ -グリシドキシプロピル)メチルプロポキシシラン、ビス( $\gamma$ -グリシドキシプロピル)メチルブトキシシラン、ビス( $\gamma$ -グリシドキシプロピル)メチルフェノキシシラン、トリス( $\gamma$ -グリシドキシプロピル)メトキシシラン、 $\gamma$ -メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -メタクリロキシプロピルトリエトキシ

シラン、 $\gamma$ -メタクリロキシメチルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -メタクリロキシエチルトリエトキシシラン、ビス（ $\gamma$ -メタクリロキシプロピル）ジメトキシシラン、トリス（ $\gamma$ -メタクリロキシプロピル）メトキシシランである。さらに、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルートリメトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルートリエトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルートリプロポキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルートリブトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルートリフェノキシシランである。

#### 【0048】

さらに、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）プロピルートリメトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルーメチルジメトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルーエチルジメトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルーエチルジエトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルーメチルジエトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルーメチルジプロポキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルーメチルジブトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルーメチルジフェノキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルージメチルメトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルージエチルエトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルージメチルエトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルージメチルプロポキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルージメチルブトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルージメチルフェノキシシランである。

#### 【0049】

さらに、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルージエチルメトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4-エポキシシクロヘキシル）エチルーメチルジイソプロペンオキシシラン、N-（1, 3-ジメチルブチリデン）-3-（トリエトキシリル）-1-プロパンアミン、1, 3-ジメチル-2-イミダゾリジノン、1, 3-ジエチル-2-イミダゾリジノン、N, N'-ジメチルプロピレンウレア、

N-メチルピロリドン等が挙げられる。

尚、本発明で使用する変性水添共役ジエン系共重合体においては、変性共役ジエン系重合体に、一部変性されていない共重合体が混在しても良い。変性水添共役ジエン系共重合体に混在する未変性の重合体の割合は、好ましくは70wt%以下、より好ましくは60wt%以下、更に好ましくは50wt%以下であることが推奨される。

#### 【0050】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体を得るために使用する水添触媒としては、特に制限はされない。従来から公知である（1）Ni、Pt、Pd、Ru等の金属をカーボン、シリカ、アルミナ、ケイソウ土等に担持させた担持型不均一系水添触媒、（2）Ni、Co、Fe、Cr等の有機酸塩又はアセチルアセトン塩などの遷移金属塩と有機アルミニウム等の還元剤とを用いる、いわゆるチーグラー型水添触媒、（3）Ti、Ru、Rh、Zr等の有機金属化合物等のいわゆる有機金属錯体等の均一系水添触媒が用いられる。具体的な水添触媒としては、特公昭42-8704号公報、特公昭43-6636号公報、特公昭63-4841号公報、特公平1-37970号公報、特公平1-53851号公報、特公平2-9041号公報に記載された水添触媒を使用することができる。好ましい水添触媒としてはチタノセン化合物および/または還元性有機金属化合物との混合物が挙げられる。

#### 【0051】

チタノセン化合物としては、特開平8-109219号公報に記載された化合物が使用できるが、具体例としては、ビスシクロペンタジエニルチタンジクロライド、モノペンタメチルシクロペンタジエニルチタントリクロライド等の（置換）シクロペンタジエニル骨格、インデニル骨格あるいはフルオレニル骨格を有する配位子を少なくとも1つ以上もつ化合物があげられる。また、還元性有機金属化合物としては、有機リチウム等の有機アルカリ金属化合物、有機マグネシウム化合物、有機アルミニウム化合物、有機ホウ素化合物あるいは有機亜鉛化合物等があげられる。

#### 【0052】

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体において、水添反応は一般的に0～200℃、より好ましくは30～150℃の温度範囲で実施される。水添反応に使用される水素の圧力は0.1から15MPa、好ましくは0.2から10MPa、更に好ましくは0.3から5MPaが推奨される。また、水添反応時間は通常3分～10時間、好ましくは10分～5時間である。水添反応は、バッチプロセス、連続プロセス、或いはそれらの組み合わせのいずれでも用いることができる。

#### 【0053】

上記のようにして得られた水添共役ジエン系共重合体の溶液は、必要に応じて触媒残渣を除去し、水添重合体を溶液から分離することができる。溶媒の分離の方法としては、例えば水添後の反応液にアセトンまたはアルコール等の水添共重合体等に対する貧溶媒となる極性溶媒を加えて重合体を沈殿させて回収する方法、反応液を攪拌下熱湯中に投入し、スチームストリッピングにより溶媒を除去して回収する方法、または直接共重合体溶液を加熱して溶媒を留去する方法等を挙げることができる。尚、本発明の水添共役ジエン系共重合体には、各種フェノール系安定剤、リン系安定剤、イオウ系安定剤、アミン系安定剤等の安定剤を添加することができる。

#### 【0054】

本発明で使用する変性水添共役ジエン系共重合体においては、上記の変性水添共役ジエン系共重合体に、該変性水添共役ジエン系共重合体の官能基と反応性を有する2次変性剤（以後、これを成分（C）とも呼ぶ）を反応させた二次変性水添共役ジエン系共重合体（以後、これを成分（A-2）とも呼ぶ）を水添共重合体組成物の構成成分として使用することができる。

#### 【0055】

本発明で使用する二次変性水添共役ジエン系共重合体において、成分（C）の2次変性剤は上記の変性水添共役ジエン系共重合体の官能基と反応性を有する官能基を有する2次変性剤であり、好ましくはカルボキシル基、酸無水物基、イソシアネート基、エポキシ基、シラノール基、アルコキシシラン基から選ばれる官能基を有する2次変性剤である。2次変性剤は、これらの官能基から選ばれる官

能基を少なくとも2個有する2次変性剤である。但し官能基が酸無水物基の場合、酸無水物基が1個の2次変性剤であっても良い。変性水添共役ジエン系共重合体に2次変性剤を反応させる場合、変性水添共役ジエン系共重合体に結合されている官能基1当量あたり、2次変性剤が0.3～1.0モル、好ましくは0.4～5モル、更に好ましくは0.5～4モルであることが推奨される。変性水添共役ジエン系共重合体と2次変性剤を反応させる方法は、特に制限されるものではなく、公知の方法が利用できる。例えば、後述する溶融混練方法や各成分を溶媒等に溶解又は分散混合して反応させる方法などが挙げられる。

#### 【0056】

2次変性剤として具体的なものは、カルボキシル基を有する架橋剤としては、マレイン酸、シユウ酸、コハク酸、アジピン酸、アゼライン酸、セバシン酸、ドデカンジカルボン酸、カルバリル酸、シクロヘキサンジカルボン酸、シクロペプタンジカルボン酸等の脂肪族カルボン酸、テレフタル酸、イソフタル酸、オルトフタル酸、ナフタレンジカルボン酸、ビフェニルジカルボン酸、トリメシン酸、トリメリット酸、ピロメリット酸等の芳香族カルボン酸等が挙げられる。

#### 【0057】

酸無水物基を有する2次変性剤としては、無水マレイン酸、無水イタコン酸、無水ピロメリット酸、シス-4-シクロヘキサン-1,2-ジカルボン酸無水物、1,2,4,5-ベンゼンテトラカルボン酸二無水物、5-(2,5-ジオキシテトラヒドロキシフリル)-3-メチル-3-シクロヘキセン-1,2-ジカルボンジカルボン酸無水物等が挙げられる。

イソシアネート基を有する2次変性剤としてはトルイレンジイソシアナート、ジフェニルメタンジイソシアナート、多官能芳香族イソシアナート等が挙げられる。エポキシ基を有する2次変性剤としてはテトラグリジル-1,3-ビスマノメチルシクロヘキサン、テトラグリシル-m-キシレンジアミン、ジグリシジルアニリン、エチレングリコールジグリシジル、プロピレングリコールジグリシジル、テレフタル酸ジグリシジルエステルアクリレート等の他、変性水添共重合体を得るために使用される変性剤として記載されているエポキシ化合物などが挙げられる。

**【0058】**

シラノール基を有する2次変性剤としては変性水添共重合体を得るために使用される変性剤として記載されているアルコキシシラン化合物の加水分解物等が挙げられる。アルコキシシラン基を有する2次変性剤としてはビスー（3-トリエトキシシリルプロピル）-テトラスルファン、ビスー（3-トリエトキシシリルプロピル）-ジスルファン、エトキシシロキサンオリゴマー等の他、変性水添共重合体を得るために使用される変性剤として記載されているシラン化合物などであるが挙げられる。

**【0059】**

本発明で使用する二次変性水添共役ジエン系共重合体において、特に好ましい2次変性剤は、カルボキシル基を2個以上有するカルボン酸又はその酸無水物、或いは酸無水物基、イソシアネート基、エポキシ基、シラノール基、アルコキシシラン基を2個以上有する2次変性剤であり、例えば無水マレイン酸、無水ピロメリット酸、1, 2, 4, 5-ベンゼンテトラカルボン酸二無水物、トルイレンジイソシアナート、テトラグリジル-1, 3-ビスマスアミノメチルシクロヘキサン、ビスー（3-トリエトキシシリルプロピル）-テトラスルファン等である。

**【0060】**

本発明で使用する変性水添共役ジエン系共重合体においては、水添共役ジエン系重合体として $\alpha$ 、 $\beta$ -不飽和カルボン酸又はその誘導体、例えばその無水物、エステル化物、アミド化物、イミド化物でグラフト変性した変性水添共重合体を使用することができる。 $\alpha$ 、 $\beta$ -不飽和カルボン酸又はその誘導体の具体例としては、無水マレイン酸、無水マレイン酸イミド、アクリル酸又はそのエステル、メタアクリル酸又はそのエステル、エンドーシス-ビシクロ[2, 2, 1]-5-ヘプテン-2, 3-ジカルボン酸又はその無水物などが挙げられる。 $\alpha$ 、 $\beta$ -不飽和カルボン酸又はその誘導体の付加量は、水添重合体100重量部当たり、一般に0.01~20重量部、好ましくは0.1~10重量部である。

**【0061】**

本発明で使用する変性水添共役ジエン系共重合体においては、グラフト変性する場合の反応温度は、好ましくは100~300℃、より好ましくは120~2

80℃である。グラフト変性する方法の詳細については、例えば、特開昭62-79211号公報を参照できる。

本発明で使用する水添共役ジエン系共重合体が変性水添共役ジエン系共重合体、又は二次変性水添共役ジエン系共重合体である場合、該変性共重合体に結合している官能基が上述した2次変性剤や官能基を含有するポリオレフィン系樹脂及び／又はゴム状重合体、無機充填材、極性基含有添加剤等と反応性を有すると同時に、窒素原子や酸素原子、或いはカルボニル基を変性水添共重合体中に有しているため、これらとポリオレフィン系樹脂及び／又はゴム状重合体、無機充填材、極性基含有添加剤等の極性基間での水素結合等の物理的な親和力により相互作用が効果的に発現され、本発明が目的とする効果を更に發揮できる。

### 【0062】

本発明においては、成分（A）である水添共役ジエン系共重合体（変性水添共役ジエン系共重合体或いは二次変性水添共役ジエン系共重合体である場合も含む）5～85重量部、好ましくは10～75重量部、更に好ましくは15～65重量部と成分（B）であるポリオレフィン系樹脂95～15重量部、好ましくは90～25重量部、更に好ましくは85～35重量部を組み合わせて発泡体に適した水添共重合体組成物を得ることができる。

また、本発明においては、成分（A）である変性水添共役ジエン系重合体5～85重量%、好ましくは10～75重量%、更に好ましくは15～65重量%と成分（B）であるポリオレフィン系樹脂95～15重量%、好ましくは90～25重量%、更に好ましくは85～35重量%からなる組成物100重量部に対し、2次変性剤成分（C）0.01～20重量部、好ましくは0.02～10重量部、更に好ましくは0.05～7重量部からなる共重合体組成物を得ることもできる。

成分（A）と成分（B）が上記の配合割合の場合、耐圧縮永久歪性、耐傷付き性、低反発弹性に優れた発泡体を得ることができる。

### 【0063】

本発明で使用するポリオレフィン系樹脂は、ポリエチレン、エチレンを50重量%以上含有するエチレンとこれと共重合可能な他のモノマーとの共重合体、例

えば、エチレン-プロピレン共重合体、エチレン-プロピレン-ブチレン共重合体、エチレン-ブチレン共重合体、エチレン-ヘキセン共重合体、エチレン-オクテン共重合体、エチレン-酢酸ビニル共重合体及びその加水分解物、エチレンとアクリル酸メチル、アクリル酸エチル、アクリル酸プロピル、アクリル酸ブチル、アクリル酸ペンチル、アクリル酸ヘキシル等の炭素数C<sub>1</sub>～C<sub>24</sub>のアルコールやグリシジルアルコール等とアクリル酸とのエステルであるアクリル酸エステル類との共重合体、エチレンとメタクリル酸メチル、メタクリル酸エチル、メタクリル酸プロピル、メタクリル酸ブチル、メタクリル酸ペンチル、メタクリル酸ヘキシル等の炭素数C<sub>1</sub>～C<sub>24</sub>のアルコールやグリシジルアルコール等とメタアクリル酸とのエステルであるメタクリル酸エステル類との共重合体、エチレン-アクリル酸アイオノマーや塩素化ポリエチレンなどのポリエチレン系樹脂、ポリプロピレン、プロピレンを50重量%以上含有するプロピレンとこれと共に重合可能な他のモノマーとの共重合体、例えば、プロピレン-エチレン共重合体、プロピレン-エチレン-ブチレン共重合体、プロピレン-ブチレン共重合体、プロピレン-ヘキセン共重合体、プロピレン-オクテン共重合体、プロピレンと前記アクリル酸エステル類との共重合体、プロピレンとメタクリル酸エステル類との共重合体や塩素化ポリプロピレンなどのポリプロピレン系樹脂、エチレン-ノルポルネン樹脂等の環状オレフィン系樹脂、ポリブテン系樹脂などが挙げられる。

#### 【0064】

これらポリオレフィン系樹脂の中でも、ポリエチレン系樹脂が好ましく、特にエチレン-酢酸ビニル共重合体が好ましい。共重合体は、ランダム共重合体、ブロック共重合体のいずれでもよい。これらのポリオレフィン系樹脂は単独で使用しても、2種以上を併用しても良い。本発明におけるポリオレフィン系樹脂のマルトフローレート (J I S K 6 7 5 8 に準拠: 230°C、2.16Kg荷重) は0.05～200g/10分、好ましくは0.1～150g/10分の範囲にあることが望ましい。ポリオレフィン系樹脂の重合方法は従来公知の方法いずれでもよく、遷移重合、ラジカル重合、イオン重合等があげられる。本発明において、ポリオレフィン系樹脂の密度は一般に0.9以上である。また、本発明で使用するポリオレフィン系樹脂は、上記の成分(C)で予め変性されていても良い。

## 【0065】

ゴム状重合体としては、ブタジエンゴム及びその水素添加物、スチレン-ブタジエンゴム及びその水素添加物、イソプレンゴム、アクリロニトリル-ブタジエンゴム及びその水素添加物、クロロプレンゴム、エチレン-プロピレンゴム、エチレン-プロピレン-ジエンゴム、エチレン-ブテン-ジエンゴム、エチレン-ブテンゴム、エチレン-ヘキセンゴム、エチレン-オクテンゴム等のオレフィン系エラストマー、ブチルゴム、アクリルゴム、フッ素ゴム、シリコーンゴム、塩素化ポリエチレンゴム、エピクロルヒドリンゴム、 $\alpha$ 、 $\beta$ -不飽和ニトリル-アクリル酸エステル-共役ジエン共重合ゴムが挙げられる。

## 【0066】

また、ウレタンゴム、多硫化ゴム、スチレン-ブタジエンブロック共重合体及びその水素添加物、スチレン-イソプレンブロック共重合体及びその水素添加物等のスチレン系エラストマー、天然ゴムなどが挙げられる。これらのゴム状重合体は、官能基を付与した変性ゴムであっても良い。また、これらのゴム状重合体は、上記の成分（C）で予め変性されていても良い。なお、本発明において、オレフィン系エラストマーは、一般に密度が0.9未満である。

## 【0067】

ポリオレフィン系樹脂以外の熱可塑性樹脂としては、共役ジエン化合物とビニル芳香族化合物とのブロック共重合樹脂、前記のビニル芳香族化合物の重合体、前記のビニル芳香族化合物と他のビニルモノマー、例えばエチレン、プロピレン、ブチレン、塩化ビニル、塩化ビニリデン、酢酸ビニル、アクリル酸及びアクリルメチル等のアクリル酸エステル、メタクリル酸及びメタクリル酸メチル等のメタクリル酸エステル、アクリロニトリル、メタクリロニトリル等との共重合樹脂、ゴム変性スチレン系樹脂（HIPS）、アクリロニトリル-ブタジエン-スチレン共重合樹脂（ABS）、メタクリル酸エステル-ブタジエン-スチレン共重合樹脂（MBS）が挙げられる。

## 【0068】

また、ポリ塩化ビニル、ポリ塩化ビニリデン、ポリ塩化ビニル系樹脂、ポリ酢

酸ビニル系樹脂及びその加水分解物、アクリル酸及びそのエステルやアミドの重合体、メタクリル酸及びそのエステルやアミドの重合体、ポリアクリレート系樹脂、アクリロニトリル及び／又はメタクリロニトリルの重合体、これらのアクリロニトリル系モノマーを50重量%以上含有する他の共重合可能なモノマーとの共重合体であるニトリル樹脂が挙げられる。

### 【0069】

また、ナイロン-46、ナイロン-6、ナイロン-66、ナイロン-610、ナイロン-11、ナイロン-12、ナイロン-6ナイロン-12共重合体などのポリアミド系樹脂、ポリエステル系樹脂、熱可塑性ポリウレタン系樹脂、ポリ-4, 4'-ジオキシジフェニル-2, 2'-プロパンカーボネートなどのポリカーボネート系重合体、ポリエーテルスルホンやポリアリルスルホンなどの熱可塑性ポリスルホン、ポリオキシメチレン系樹脂、ポリ(2, 6-ジメチル-1, 4-フェニレン)エーテルなどのポリフェニレンエーテル系樹脂、ポリフェニレンスルフィド、ポリ4, 4'-ジフェニレンスルフィドなどのポリフェニレンスルフィド系樹脂、ポリアリレート系樹脂、ポリエーテルケトン重合体又は共重合体、ポリケトン系樹脂、フッ素系樹脂、ポリオキシベンゾイル系重合体、ポリイミド系樹脂、1, 2-ポリブタジエン、トランスポリブタジエンなどのポリブタジエン系樹脂などである。

### 【0070】

これらの熱可塑性樹脂の数平均分子量は一般に1000以上、好ましくは5000～500万、更に好ましくは1万～100万である。またこれらの熱可塑性樹脂は2種以上を併用しても良い。また、これらの熱可塑性樹脂は、上記の成分(C)で予め変性されていても良い。

本発明の発泡体に用いる水添共重合体組成物には、必要により、加工性を改良するために軟化剤を配合することが出来る。軟化剤としては鉱物油又は液状もしくは低分子量の合成軟化剤が適している。なかでも、一般にゴムの軟化、増容、加工性向上に用いられるプロセスオイル又はエクステンダーオイルと呼ばれる鉱物油系ゴム用軟化剤は、芳香族環、ナフテン環、及びパラフィン鎖の混合物であり、パラフィン鎖の炭素数が全炭素中50%以上を占めるものがパラフィン系と

呼ばれ、ナフテン環炭素数が30～45%のものがナフテン系、また芳香族炭素数が30%を超えるものが芳香族系と呼ばれる。本発明で用いる軟化剤は、ナフテン系及び／又はパラフィン系のものが好ましい。

### 【0071】

合成軟化剤としては、ポリブテン、低分子量ポリブタジエン、流動パラフィン等が使用可能であるが、上記鉱物油系ゴム用軟化剤が好ましい。軟化剤の配合量は、成分（A）の水添共役ジエン系共重合体100質量部に対して0～200質量部、好ましくは0～100質量部の範囲で使用できる。

本発明の発泡体に用いる水添共重合体組成物には、必要に応じて任意の添加剤を配合することができる。添加剤の種類は、熱可塑性樹脂やゴム状重合体の配合に一般的に用いられるものであれば特に制限はない。例えば、シリカ、タルク、マイカ、けい酸カルシウム、ハドロタルサイト、カオリン、珪藻土、グラファイト、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、水酸化マグネシウム、水酸化アルミニウム、硫酸カルシウム、硫酸バリウム等の無機充填剤、カーボンブラック等の有機充填材が挙げられる。

### 【0072】

また、ステアリン酸、ベヘニン酸、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸マグネシウム、エチレンビスステアロアミド等の滑剤、離型剤、有機ポリシロキサン、ミネラルオイル等の可塑剤、ヒンダードフェノール系酸化防止剤、りん系、硫黄系及びアミン系熱安定剤等の酸化防止剤、ヒンダードアミン系光安定剤、ベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤、難燃剤、帯電防止剤、有機纖維、ガラス纖維、炭素纖維、金属ウイスカ等の補強剤、酸化チタン、酸化鉄、カーボンブラックなどの着色剤、その他「ゴム・プラスチック配合薬品」（ラバーダイジェスト社編）などに記載されたものが挙げられる。

### 【0073】

本発明において、水添共重合体組成物の製造方法は、特に制限されるものではなく、公知の方法が利用できる。例えば、バンバリーミキサー、単軸スクリュー押出機、2軸スクリュー押出機、コニーダ、多軸スクリュー押出機等の一般的な混和機を用いた溶融混練方法、各成分を溶解又は分散混合後、溶剤を加熱除去す

る方法等が用いられる。本発明においては押出機による溶融混合法が生産性、良混練性の点から好ましい。

#### 【0074】

本発明の発泡体は、履物用材料などに使用することができる。発泡体を得る方法は、化学的方法、物理的方法等があり、各々、無機系発泡剤、有機系発泡剤等の化学的発泡剤、物理発泡剤等の発泡剤の添加等により材料内部に気泡を分布させて得ることができる。発泡材料とすることにより、軽量化、柔軟性向上、意匠性向上等を図ることができる。特に共重合体組成物の加硫物の発泡体は、軽量で柔軟性があり、優れた耐圧縮永久歪特性や低反撥弾性（衝撃吸収性）を発揮するためとりわけ履物底材として好適に利用できる。

#### 【0075】

無機系発泡剤としては、重炭酸ナトリウム、炭酸アンモニウム、重炭酸アンモニウム、亜硝酸アンモニウム、アジド化合物、ホウ水素化ナトリウム、金属粉等を例示することができる。

有機系発泡剤としては、アゾジカルボンアミド、アゾビスホルムアミド、アゾビスイソブチロニトリル、アゾジカルボン酸バリウム、N, N' -ジニトロソペンタメチレンテトラミン、N, N' -ジニトロソ-N, N' -ジメチルテレフタルアミド、ベンゼンスルホニルヒドラジド、p-トルエンスルホニルヒドラジド、p, p' -オキシビスベンゼンスルホニルヒドラジド、p-トルエンスルホニルセミカルバジド等を例示することができる。

#### 【0076】

物理的発泡剤としては、ペンタン、ブタン、ヘキサン等の炭化水素、塩化メチル、塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素、窒素、空気等のガス、トリクロロフルオロメタン、ジクロロジフルオロメタン、トリクロロトリフルオロエタン、クロロジフルオロエタン、ハイドロフルオロカーボン等のフッ素化炭化水素等を例示することができる。これらの発泡剤は組み合わせて使用してもよい。発泡剤の配合量は、通常は、成分（A）と成分（B）の合計量100重量部に対して0.1～8重量部、好ましくは0.3～6重量部、さらに好ましくは0.5～5重量部である。

## 【0077】

本発明においては、発泡に際し、上記の水添共重合体組成物を加硫剤で加硫することができる。

加硫剤としては、有機過酸化物及びアゾ化合物などのラジカル発生剤、オキシム化合物、ニトロソ化合物、ポリアミン化合物、硫黄、硫黄化合物が使用され、硫黄含有化合物には、一塩化硫黄、二塩化硫黄、ジスルフィド化合物、高分子多硫化合物などが含まれる。加硫剤の使用量は、通常は、成分（A）と成分（B）の合計量100重量部に対し0.01～20重量部、好ましくは0.1～15重量部の割合で用いられる。

## 【0078】

有機過酸化物（以下、成分（D）とも呼ぶ）としては、具体的にはジクミルペルオキシド、ジ-tert-ブチルペルオキシド、2, 5-ジメチル-2, 5-ジ-（tert-ブチルペルオキシ）ヘキサン、2, 5-ジメチル-2, 5-ジ-（tert-ブチルペルオキシ）ヘキシン-3、1, 3-ビス（tert-ブチルペルオキシ）-3, 3, 5-トリメチルシクロヘキサン、n-ブチル-4, 4-ビス（tert-ブチルペルオキシ）バレレート、ベンゾイルペルオキシド、p-クロロベンゾイルペルオキシド、2, 4-ジクロロベンゾイルペルオキシド、tert-ブチルペルオキシベンゾエート、tert-ブチルペルベンゾエート、tert-ブチルペルオキシイソプロピルカーボネート、ジアセチルペルオキシド、ラウロイルペルオキシド、tert-ブチルクミルペルオキシドなどがあげられる。

## 【0079】

これらの中では、臭気性、スコーチ安定性の点で、2, 5-ジメチル-2, 5-ジ-（tert-ブチルペルオキシ）ヘキサン、2, 5-ジメチル-2, 5-ジ-（tert-ブチルペルオキシ）ヘキシン-3、1, 3-ビス（tert-ブチルペルオキシ）イソプロピル）ベンゼン、1, 1-ビス（tert-ブチルペルオキシ）-3, 3, 5-トリメチルシクロヘキサン、n-ブチル-4, 4-ビス（tert-ブチルペルオキシ）バレレート、ジ-tert-ブチルペルオキシ-

ブチルパーオキサイド等が好ましい。

### 【0080】

また上記有機過酸化物を使用して架橋するに際しては、加硫促進剤として硫黄、p-キノンジオキシム、p, p'-ジベンゾイルキノンジオキシム、N-メチル-N-4-ジニトロソアニリン、ニトロソベンゼン、ジフェニルグアニジン、トリメチロールプロパン-N, N'-m-フェニレンジマレイミド等のペルオキシ架橋用助剤、ジビニルベンゼン、トリアリルイソシアヌレート、エチレングリコールジメタクリレート、ジエチレングリコールジメタクリレート、ポリエチレングリコールジメタクリレート、トリメチロールプロパントリメタクリレート、アリルメタクリレート等の多官能性メタクリレートモノマー、ビニルブチラート、ビニルステアレート等の多官能性ビニルモノマーなどを併用することができる。これらの加硫促進剤の使用量は、通常は、成分(A)と成分(B)の合計量100重量部に対して0.01~20重量部、好ましくは0.1~15重量部の割合で用いられる。

### 【0081】

また硫黄加硫に際して、加硫促進剤として、スルフェンアミド系、グアニジン系、チウラム系、アルデヒドーアミン系、アルデヒドーアンモニア系、チアゾール系、チオ尿素系、ジチオカルバメート系加硫促進剤などが必要に応じた量で使用される。また、加硫助剤として、亜鉛華、ステアリン酸などが必要に応じた量で使用される。

本発明の加硫発泡体は、通常実施される加硫方法で加硫され、例えば、120~200℃の温度で、好適には140~180℃の温度で加硫される。なお、本発明においては、金属イオン架橋、シラン架橋、樹脂架橋などの方法により水添共重合体組成物を架橋させたものや、押出成形や射出成形などにより成形した後、電子線、放射線等による物理的架橋、水架橋などの方法により水添共重合体組成物を架橋させたものを使用することもできる。

本発明の発泡体は、シート、各種形状の成形品にして活用できる。特に本発明の発泡体は、履物用材料として、とりわけ履物の底材等に好適である。

### 【0082】

**【実施例】**

以下実施例により本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらの例によって何ら限定されるものではない。

尚、以下の実施例において、重合体の特性や物性の測定は、次のようにして行った。

**A. 重合体の特性及び物性****1) スチレン含有量**

水添前の共重合体を用い、紫外分光光度計（島津製作所製、UV-2450）を用いて測定した。

**【0083】****2) ポリスチレンブロック含有量**

水添前の共重合体を用い、I. M. Kolthoff, et al. , J. Polym. Sci. 1, 429 (1946) に記載の四酸化オスミウム酸法で測定した。共重合体の分解にはオスミウム酸溶液の0.1g/125ml第3級ブタノール溶液を用いた。

**3) ビニル結合含量**

ビニル結合含量は、赤外分光光度計（装置名：FT/IR-230；日本分光社製）を用い、ハンプトン法により算出した。

**4) 水添率**

水添率は、核磁気共鳴装置（BRUKER社製、DPX-400）で測定した。

**【0084】****5) 分子量及び分子量分布**

GPC〔装置は、ウォーターズ製〕で測定し、溶媒にはテトラヒドロフランを用い、測定条件は、温度35°Cで行った。分子量は、クロマトグラムのピークの分子量を、市販の標準ポリスチレンの測定から求めた検量線（標準ポリスチレンのピーク分子量を使用して作成）を使用して求めた重量平均分子量（ポリスチレン換算分子量）である。また、分子量分布は、得られた重量平均分子量と数平均分子量の比である。

**【0085】**

## 6) 変性率

シリカ系ゲルを充填剤としたG P Cカラムに、変性した成分が吸着する特性を応用し、試料及び低分子量内部標準ポリスチレンを含む試料溶液に関して、上記5のポリスチレン系ゲル（昭和電工製：Shodex）のG P Cと、シリカ系カラムG P C（デュポン社製Zorbax）の両クロマトグラムを測定し、それらの差分よりシリカカラムへの吸着量を測定し変性率を求めた。試料は、変性後の共重合体を用いた。

## 【0086】

7)  $\tan \delta$  (損失正接) のピーク温度

粘弾性測定解析装置（（株）レオロジ社製 型式D V E-V 4を使用）を用い、粘弾性スペクトルを測定して求めた。測定周波数は、10 Hzである。

## 8) 結晶化ピーク及び結晶化ピーク熱量

D S C [マックサイエンス社製、D S C 3 2 0 0 S] で測定した。室温から30°C/分の昇温速度で150°Cまで昇温し、その後10°C/分の降温速度で-100°Cまで降温して結晶化カーブを測定して結晶化ピークの有無を確認した。また、結晶化ピークがある場合、そのピークが出る温度を結晶化ピーク温度とし、結晶化ピーク熱量を測定した。

## 【0087】

## 9) メルトフロー比

J I S K 6 7 5 8に準拠して測定した230°C、荷重10 kgのメルトフローレートと、230°C、荷重2.16 kgのメルトフローレートの比である。

## B. 水添触媒の調製

水添反応に用いた水添触媒は、下記の方法で調製した。

## (1) 水添触媒 I

窒素置換した反応容器に乾燥、精製したシクロヘキサン1リットルを仕込み、ビス(η5-シクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド100ミリモルを添加し、十分に攪拌しながらトリメチルアルミニウム200ミリモルを含むn-ヘキサン溶液を添加して、室温にて約3日間反応させた。

## 【0088】

## (2) 水添触媒II

窒素置換した反応容器に乾燥、精製したシクロヘキサン2リットルを仕込み、ビス(η5-シクロペントジエニル)チタニウムジー(p-トリル)40ミリモルと分子量が約1,000の1,2-ポリブタジエン(1,2-ビニル結合量約85%)150グラムを溶解した後、n-ブチルリチウム60ミリモルを含むシクロヘキサン溶液を添加して室温で5分反応させ、直ちにn-ブタノール40ミリモルを添加攪拌して室温で保存した。

## 【0089】

## C. 水添共重合体等の調製

## &lt;ポリマー1&gt;

内容積が10リットルの攪拌装置及びジャケット付き槽型反応器を2基使用し、まず非水添共重合体の連続重合を以下の方法で行った。

ブタジエン濃度が24重量%のシクロヘキサン溶液を4.51リットル/h r、スチレン濃度が24重量%のシクロヘキサン溶液を5.97リットル/h r、モノマー(ブタジエンとスチレン合計)100重量部に対するn-ブチルリチウムの量が0.077重量部となるような濃度に調整したn-ブチルリチウムのシクロヘキサン溶液を2.0リットル/h rで1基目の反応器の底部にそれぞれ供給し、更にN, N, N', N'-(テトラメチルエチレンジアミンの量がn-ブチルリチウム1モルに対して0.44モルとなる供給速度でN, N, N', N'-(テトラメチルエチレンジアミンのシクロヘキサン溶液を供給し、90℃で連続重合した。反応温度はジャケット温度で調整し、反応器の底部付近の温度は約88℃、反応器の上部付近の温度は約90℃であった。重合反応器における平均滞留時間は約45分であり、ブタジエンの転化率は、ほぼ100%、スチレンの転化率は99%であった。

## 【0090】

1基目から出たポリマー溶液を2基目の底部へ供給し、それと同時に、スチレン濃度が24重量%のシクロヘキサン溶液を2.38リットル/h rの供給速度で2基目の底部に供給し、90℃で連続重合して共重合体(非水添共重合体)を得た。2基目の出口におけるスチレンの転化率は98%であった。

連続重合で得られた非水添共重合体を分析したところ、スチレン含有量は67重量%、ポリスチレンブロック含有量が20重量%、ブタジエン部のビニル結合量は14重量%、重量平均分子量は20万、分子量分布は1.9であった。

### 【0091】

次に、連続重合で得られた非水添共重合体に、上記水添触媒Iを非水添共重合体100重量部当たりチタンとして100ppm添加し、水素圧0.7MPa、温度65℃で水添反応を行った。反応終了後にメタノールを添加し、次に安定剤としてオクタデシル-3-(3,5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネートを重合体100重量部に対して0.3重量部添加し、水添共重合体(ポリマー1)を得た。

ポリマー1の水添率は99%であった。また、粘弾性測定の結果、 $\tan\delta$ のピークは10℃に存在した。また、DSC測定の結果、結晶化ピークは無かった。また、メルトフロー比は14であった。

### 【0092】

#### <ポリマー2>

ポリマー1と同様にして連続重合で得られたりビングポリマーの溶液中に、変性剤として1,3-ジメチル-2-イミダゾリジノンを重合に使用した*n*-ブチルリチウムに対して当モル反応させて変性重合体を得た。

得られた共重合体を分析したところ、スチレン含有量は67重量%、ポリスチレンブロック含有量が20重量%、重量平均分子量は20万、分子量分布は1.9、変性率は約60%であった。

次に変性重合体の溶液に水添触媒IIをTiとして100ppm添加し、水素圧0.7MPa、温度70℃で水添反応を行った。その後安定剤としてオクタデシル-3-(3,5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネートを重合体100重量部に対して0.3重量部添加した後、溶媒を除去した。

得られた変性水添重合体(ポリマー5)の水添率は、水添率は99%であった。また、DSC測定の結果、結晶化ピークは無かった。また、メルトフロー比は15であった。

### 【0093】

## &lt;ポリマー3&gt;

ポリマー2に、該ポリマーに結合する官能基1当量あたり2.1モルの無水マレイン酸を配合して、30mmφ二軸押出機で210℃、スクリュー回転数100rpmで溶融混練し、ポリマー2の二次変性水添重合体（ポリマー3）を得た。

## 【0094】

## D. 発泡性重合体組成物の調製及び発泡体の成形

表1に示した各配合成分をバンバリーミキサーで混練し、その後ロールミルで更に混練して発泡剤を配合した重合体組成物を得た後、厚さ12mmのシートに成形した。その後、そのシートを160℃に加熱して14分間発泡させた。

次に、圧縮成形機を用いてその発泡シートに150kg/cm<sup>2</sup>の圧力をかけて約10分間で室温から150℃に徐々に加熱し、150℃で3分間、150kg/cm<sup>2</sup>の圧力を保持した後、約10分かけて室温まで冷却した。その後圧力を開放して重合体組成物の発泡成形品を得た。

## 【0095】

## E. 発泡体の特性

## 1) 耐圧縮永久歪

ASTM-D395のB法に準拠して、50%の圧縮歪下、50℃、6時間放置の条件で測定した。

## 2) 発泡体の比重

発泡体を直方体状に切り取り、その縦、横、厚さ、及び重量を測定して算出した。

## 3) 反撓弾性

反撓弾性（%）は、BS 903のダンロップ反撓弾性試験に準拠して、23℃で測定した。

## 【0096】

## 【実施例1】

水添共役ジエン系共重合体としてポリマー1を15重量部、ポリオレフィン系樹脂として酢ビ量18重量%のエチレン-酢酸ビニル共重合体を85重量部、さ

らに表1に示した配合組成からなる重合体組成物を作製し、その発泡体を上記の方法で成形した。得られた発泡体の特性を確認したところ、発泡特性も良好で耐圧縮永久歪性に優れた発泡体であり、履物底材として好適であった。

### 【0097】

#### 【実施例2】

水添共役ジエン系共重合体としてポリマー1を40重量部、エチレン-酢酸ビニル共重合体を60重量部の配合比率とする以外は実施例1と同様にして重合体組成物を作製し、発泡体に成形した。得られた発泡体は、発泡特性、耐圧縮永久歪性も良好で、特に低反撥弾性（衝撃吸収性）に優れた発泡体であった。

### 【0098】

#### 【実施例3】

水添共役ジエン系共重合体としてポリマー1を25重量部、エチレン-酢酸ビニル共重合体を50重量部、スチレン-イソブレンブロック共重合体の水素添加物（商品名：ハイブラー7125；クラレ（株）製）を25重量部の配合比率とする以外は実施例1と同様にして重合体組成物を作製し、発泡体に成形した。得られた発泡体は、発泡特性、耐圧縮永久歪性、低反撥弾性（衝撃吸収性）の良好な発泡体であった。

### 【0099】

#### 【実施例4】

水添共役ジエン系共重合体としてポリマー1の代わりにポリマー2を使用する以外は実施例1と同様にして、発泡特性も良好で、特に耐圧縮永久歪性に優れた発泡体を得た。

### 【0100】

#### 【実施例5】

水添共役ジエン系共重合体としてポリマー1の代わりにポリマー3を使用する以外は実施例1と同様にして、発泡特性も良好で、特に耐圧縮永久歪性に優れた発泡体を得た。

### 【0101】

#### 【実施例6】

ポリオレフィン系樹脂としてエチレン-酢酸ビニル共重合体の代わりにポリエチレン（商品名：サンテックL2340；旭化成（株）製）を使用する以外は実施例2と同様にして発泡体を得た。

### 【0102】

#### 【実施例7】

ポリオレフィン系樹脂としてエチレン-酢酸ビニル共重合体の代わりにポリプロピレン（商品名：NEWSTERN SH9000；チッソ（株）製）を使用する以外は実施例1と同様にして発泡体を得た。

### 【0103】

#### 【表1】

配合成分	配合量(注1) (重量部)
水添共役ジエン系共重合体	
ポリオレフィン系樹脂	合計量100
タルク	10
パーオキサイド(注2)	0.7
架橋助剤(注3)	0.3
酸化亜鉛	1.5
ステアリン酸	0.5
ステアリン酸亜鉛	0.3
発泡剤(注4)	2.5

(注1)水添共役ジエン系共重合体とポリオレフィン系樹脂の合計量100重量部に対する配合量

(注2)ジクミルパーオキサイド

(注3)トリアリルイソシアヌレート

(注4)アゾジカルボンアミド

### 【0104】

#### 【発明の効果】

本発明は、耐圧縮永久歪性、耐傷付き性、低反発弹性に優れた発泡体を提供する。特に本発明の発泡体は、履物用材料、とりわけ履物底材として好適に利用できる。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 耐圧縮永久歪性、耐傷付き性、低反発弹性に優れた発泡体を提供する

。

【解決手段】 少なくとも一種の共役ジエン化合物とビニル芳香族化合物との共重合体を水素添加した水添共役ジエン系共重合体（A）5～85重量部およびポリオレフィン系樹脂95～15重量部（B）からなる水添共重合体組成物を有する発泡体。

【選択図】 選択図なし

【書類名】 出願人名義変更届（一般承継）  
【提出日】 平成15年10月 7日  
【あて先】 特許庁長官 殿  
【事件の表示】 特願2003-106807  
【承継人】  
  【識別番号】 303046314  
  【氏名又は名称】 旭化成ケミカルズ株式会社  
  【代表者】 藤原 健嗣  
【提出物件の目録】  
  【物件名】 商業登記簿謄本 1  
  【援用の表示】 平成03年特許願第046654号  
  【物件名】 承継証明書 1  
  【援用の表示】 平成03年特許願第046654号

特願 2003-106807

出願人履歴情報

識別番号 [00000033]

1. 変更年月日 2001年 1月 4日

[変更理由] 名称変更

住所 大阪府大阪市北区堂島浜1丁目2番6号  
氏名 旭化成株式会社

特願 2003-106807

出願人履歴情報

識別番号

[303046314]

1. 変更年月日

[変更理由]

住 所

氏 名

2003年 8月20日

新規登録

東京都千代田区有楽町一丁目1番2号  
旭化成ケミカルズ株式会社